# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年 3月 7日.

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-060823

[ST. 10/C]:

[JP2003-060823]

出 願 人
Applicant(s):

本田技研工業株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年11月20日





【書類名】 特許願

【整理番号】 H103034101

【提出日】 平成15年 3月 7日

【あて先】 特許庁長官 殿

【国際特許分類】 B01D 53/00

F01N 3/24

【発明者】

【住所又は居所】 埼玉県和光市中央1丁目4番1号

株式会社本田技術研究所内

【氏名】 中西 義幸

【発明者】

【住所又は居所】 埼玉県和光市中央1丁目4番1号

株式会社本田技術研究所内

【氏名】 堂坂 健児

【発明者】

【住所又は居所】 埼玉県和光市中央1丁目4番1号

株式会社本田技術研究所内

【氏名】 岩間 恵三

【発明者】

【住所又は居所】 埼玉県和光市中央1丁目4番1号

株式会社本田技術研究所内

【氏名】 石丸 真也

【発明者】

【住所又は居所】 埼玉県和光市中央1丁目4番1号

株式会社本田技術研究所内

【氏名】 三木 雅信

【特許出願人】

【識別番号】 000005326

【氏名又は名称】 本田技研工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100064414

【弁理士】

【氏名又は名称】

磯野 道造

【電話番号】

03-5211-2488

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

015392

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 9713945

【プルーフの要否】

要

【書類名】

明細書

【発明の名称】 排ガス浄化システム

【特許請求の範囲】

【請求項1】 排ガスが流通する上流側から下流側に向かって、プラズマリ アクタと、前記排気ガス中のNOxに作用する触媒が装填された触媒ユニットと をこの順番に備えるとともに、前記プラズマリアクタの上流側に還元剤を供給す る還元剤供給装置を備える排ガス浄化システムであって、

前記触媒は、NO2吸着触媒層と、このNO2吸着触媒層に接触するNO2選択 還元触媒層とを有することを特徴とする排ガス浄化システム。

前記NO2選択還元触媒層は、前記触媒の表面に配置され、 【請求項2】 前記NO2吸着触媒層は前記NO2選択還元触媒層の内側に配置されていることを 特徴とする請求項1に記載の排ガス浄化システム。

【請求項3】 前記NO<sub>2</sub>吸着触媒層は、多孔質担体にアルカリ金属、アル カリ土類金属及び希土類金属の少なくとも1種を担持させたものであり、前記N 〇2選択還元触媒層は、多孔質担体に銀を担持させたものであることを特徴とす る請求項1又は請求項2に記載の排ガス浄化システム。

【請求項4】 前記NO2吸着触媒層は、複数の細孔を有する支持体の当該 細孔の内壁面に積層されて、前記細孔の単位容積あたりの前記NO2吸着触媒層 の質量が50g/L以上、100g/L以下であるとともに、前記NO2選択還 元触媒層は、前記NO2吸着触媒層上に積層されて、前記細孔の単位容積あたり の前記NO2選択還元触媒層の質量が100g/L以上、250g/L以下であ ることを特徴とする請求項2又は請求項3に記載の排ガス浄化システム。

【請求項5】 前記NO2選択還元触媒層の銀の担持量は、当該NO2選択還 元触媒層の質量に対して1.5質量%以上、5質量%以下であることを特徴とす る請求項3又は請求項4に記載の排ガス浄化システム。

【請求項6】 前記触媒ユニットの下流側にNOx選択還元触媒が装填され たNOX選択還元触媒ユニットが配置されたことを特徴とする請求項1乃至請求 項5のいずれかに記載の排ガス浄化システム。

【請求項7】 前記NOx選択還元触媒は、多孔質担体に銀を担持させたものであり、前記NOx選択還元触媒の銀の担持量は、1.5質量%以上、5質量%以下であることを特徴とする請求項6に記載の排ガス浄化システム。

# 【発明の詳細な説明】

[0001]

### 【発明の属する技術分野】

本発明は、酸素過剰雰囲気での排ガス浄化システムに関し、特に、ディーゼル エンジンの排ガスを浄化する排ガス浄化システムに関する。

[0002]

# 【従来の技術】

従来、ディーゼルエンジンの排気ガスのように酸素濃度が高い条件下でも窒素酸化物(以下、NO $\chi$ という)を浄化するシステムとして、NO $\chi$ 吸着触媒を使用した排ガス浄化システムや尿素還元型NO $\chi$ 触媒(UREA-SCR: Urea-Selective Catalytic Reduction)を使用した排ガス浄化システムが知られている。しかしながら、NO $\chi$ 吸着触媒を使用した排ガス浄化システムは、エンジンの空燃比を、リーンからリッチへ、そしてさらにストイキへと変化させる必要があるため、多大な燃費のロスを生じるという問題がある。また、尿素還元型NO $\chi$ 触媒を使用した排ガス浄化システムは、尿素のインフラストラクチャの整備が必須となる点で問題が残る。

#### [0003]

そこで、これらの問題を解決するために、NOX吸着触媒や尿素還元型NOX触媒に代えてNOX選択還元触媒、具体的には、白金系触媒(例えば、特許文献 1)、イリジウム系触媒(例えば、特許文献 2)及び銀系触媒(例えば、特許文献 3)を使用したシステムが提案されている。しかしながら、白金系触媒を使用した排ガス浄化システムでは、排ガスに例えば炭化水素(以下、HCという)といった還元剤を添加しないとNOX浄化率が低くなるとともに、還元剤の添加量を高めていくと、HCの酸化熱によってNOX選択還元触媒の温度が、NOXの浄化温度域を外れてしまうため、NOX浄化率の高いシステムを構築することができない。

# [0004]

また、イリジウム系触媒を使用した排ガス浄化システムでは、この触媒のNO Xの浄化温度が高く、しかもこの触媒のパラフィンに対する選択性が十分とはいえない。したがって、この排ガス浄化システムは、排ガス温度が低く、排ガス中のパラフィン濃度が高いディーゼルエンジンに適用しても、排ガス中のNOXを十分に浄化することができない。

# [0005]

また、銀系触媒を使用した排ガス浄化システムでは、この触媒のNOXの浄化 温度が高いため、排ガス温度が低いディーゼルエンジンにこの排ガス浄化システムを適用したとしても、排ガス中のNOXを十分に浄化することができない。

# [0006]

そこで、これら排ガス浄化システムに代る、排ガス中のNOXを十分に浄化することができるシステムが望まれていた。従来、NOX浄化率を高める試みとして、プラズマリアクタとNOX選択還元触媒とを組み合わせて使用した排ガス浄化システムが知られている(例えば、特許文献4)。しかしながら、この排ガス浄化システムでは、排ガスがプラズマリアクタで改質されてNOX選択還元触媒でのNOX浄化率は高まるものの、NOXの浄化温度が高くなるといった問題は依然として解消されていない。また、排ガス中の未燃HCが少ないディーゼルエンジンにこの排ガス浄化システムを適用する際には、排ガスの改質に必要なHCといった還元剤を排ガスに添加しなければならないが、この排ガス浄化システムでは、所定のNOX浄化率を維持するために、HCを継続して添加し続けなければならない。したがって、この排ガス浄化システムでは、HCの供給源となる燃料のロスを生じるという問題がある。

# [0007]

その一方で、プラズマリアクタとNOχ吸着触媒とNOχ選択還元触媒とを組み合わせて使用した排ガス浄化システム(例えば、特許文献 5)が知られている。この排ガス浄化システムは、エンジンの起動後、NOχ選択還元触媒の温度がNOχの浄化温度(以下、単に浄化温度という)に達するまでは、プラズマリアクタが排ガス中のNO2の以外のNOχをNO2に変換するとともに、NOχ吸着触

媒がこの $NO_2$ を吸着するように構成されている。そして、 $NO_X$ 選択還元触媒の温度が浄化温度に達した後には、プラズマリアクタがオフにされるとともに、続けて送り込まれる排ガス中の $NO_X$ や $NO_X$ 吸着触媒から脱離した $NO_2$ が $NO_X$ 選択還元触媒で浄化されるようになっている。したがって、この排ガス浄化システムによれば、エンジンの起動後、 $NO_X$ 選択還元触媒が浄化温度に達するまでの間に $NO_X$ が、大気中に放出されることは避けられる。

# [0008]

# 【特許文献1】

特許第2909553号公報(第3頁5欄14行~6欄25行)

# 【特許文献2】

特開平6-31173号公報(第4頁5欄4行~6欄20行)

# 【特許文献3】

特開平5-92125号公報(第4頁6欄35行~第5頁8欄22行

# 【特許文献4】

)

特開平6-99031号公報(第3頁左欄19行~第5頁右欄25行及び図1)

# 【特許文献5】

特開2001-182525号公報(第3頁左欄34行~第5頁右欄48行、図2)

#### [0009]

# 【発明が解決しようとする課題】

しかしながら、この排ガス浄化システムでは、ディーゼルエンジンの排ガス温度内で $NO_X$ を浄化することができる $NO_X$ 選択還元触媒が必要となり、ディーゼルエンジンの排ガス温度が比較的に低いことを考慮すると、高い $NO_X$ 浄化性能を期待することができないという問題がある。その結果、この排ガス浄化システムでは効率よく $NO_X$ を浄化することができない。

# [0010]

そこで、本発明は、排ガス中のNOXを効率よく浄化することができる排ガス

浄化システムを提供することを課題とする。

# [0011]

# 【課題を解決するための手段】

前記課題を解決するために、請求項1に記載の排ガス浄化システムは、排ガスが流通する上流側から下流側に向かって、プラズマリアクタと、前記排気ガス中の $NO_X$ に作用する触媒が装填された触媒ユニットとをこの順番に備えるとともに、前記プラズマリアクタの上流側に還元剤を供給する還元剤供給装置を備える排ガス浄化システムであって、前記触媒は、 $NO_2$ 吸着触媒層と、この $NO_2$ 吸着触媒層に接触する $NO_2$ 選択還元触媒層とを有することを特徴とする。

#### [0012]

この排ガス浄化システムでは、 $NO_X$ を含む排ガスがプラズマリアクタを通過すると、 $NO_2$ 以外の $NO_X$ は $NO_2$ に変換される。その一方で、この $NO_2$ は、エンジンの起動後、 $NO_2$ 選択還元触媒層が、まだ $NO_2$ の浄化温度に達していない場合には、触媒ユニットで $NO_2$ 吸着触媒層に吸着される。したがって、この排ガス浄化システムによれば、 $NO_2$ 選択還元触媒層が、まだ浄化温度に達していない場合でも $NO_2$ の放出量を低減することができる。

# [0013]

また、この排ガス浄化システムでは、 $NO_2$ 選択還元触媒層が、まだ浄化温度に達していない場合には、変換した $NO_2$ を吸着させることによって、 $NO_2$ の放出を防止することができるので、 $NO_X$ の浄化に必要な還元剤の供給を停止することができる。したがって、この排ガス浄化システムによれば、還元剤の使用量を低減することができる。

# [0014]

そして、この排ガス浄化システムでは、導入される排ガスの熱で $NO_2$ 選択還元触媒層の温度が浄化温度まで高められたときに、還元剤供給装置から還元剤を供給すると、還元剤がプラズマリアクタで励起されるとともに、触媒ユニットに到達して前記 $NO_2$ 選択還元触媒層に取り込まれる。その一方で、 $NO_2$ 吸着触媒層に吸着された $NO_2$ は、 $NO_2$ 選択還元触媒層との接触面を介して $NO_2$ 選択還元触媒層側のこの接触面近傍に熱拡散する。そして、この $NO_2$ は、 $NO_2$ 選択還元触媒層側のこの接触面近傍に熱拡散する。そして、この $NO_2$ は、 $NO_2$ 選択還

元触媒層で還元剤と反応することによって分解し、浄化される。

# [0015]

このとき、 $NO_2$ 選択還元触媒層では $NO_2$ の分解によって $NO_2$ が消費されるため、 $NO_2$ 吸着触媒層と $NO_2$ 選択還元触媒層との間には、 $NO_2$ の濃度勾配が形成される。したがって、 $NO_2$ 吸着触媒層に吸着された $NO_2$ は、効率よく $NO_2$ 選択還元触媒層に移行して分解される。その結果、この排ガス浄化システムによれば、排ガス中の $NO_X$ を効率よく浄化する。

# [0016]

請求項2に記載の排ガス浄化システムは、請求項1に記載の排ガス浄化システムにおいて、前記NO2選択還元触媒層は、前記触媒の表面に配置され、前記NO2吸着触媒層は前記NO2選択還元触媒層の内側に配置されていることを特徴とする。

# [0017]

この排ガス浄化システムでは、前記NO2選択還元触媒層が表側に位置しているので、この排ガス浄化システムに導入された排ガスに効率よく晒される。したがって、この排ガス浄化システムによれば、NO2選択還元触媒層の温度が浄化温度まで高められたときに、排ガス中のNO2は効率よく分解される。

#### [0018]

請求項3に記載の排ガス浄化システムは、前記 $NO_2$ 吸着触媒層は、多孔質担体にアルカリ金属、アルカリ土類金属及び希土類金属の少なくとも1種を担持させたものであり、前記 $NO_2$ 選択還元触媒層は、多孔質担体に銀を担持させたものであることを特徴とする。

# [0019]

この排ガス浄化システムによれば、 $NO_2$ 吸着触媒層が、多孔質担体で構成されているので、 $NO_2$ 吸着触媒層への $NO_2$ の吸着、 $NO_2$ 吸着触媒層から  $NO_2$  要 択還元触媒層への $NO_2$ の移行及び $NO_2$ の分解物の $NO_2$  選択還元触媒層からの放散が良好に行われるので、 $NO_2$ の浄化率がより高められる。

#### [0020]

請求項4に記載の排ガス浄化システムは、請求項2又は請求項3に記載の排ガ

ス浄化システムにおいて、前記NO2吸着触媒層は、複数の細孔を有する支持体の当該細孔の内壁面に積層されて、前記細孔の単位容積あたりの前記NO2吸着触媒層の質量が50 g/L以上、100 g/L以下であるとともに、前記NO2選択還元触媒層は、前記NO2吸着触媒層上に積層されて、前記細孔の単位容積あたりの前記NO2選択還元触媒層の質量が100 g/L以上、250 g/L以下であることを特徴とする。

# [0021]

この排ガス浄化システムによれば、細孔の単位容積あたりのNO2吸着触媒層の質量を50 g/L $\sim$ 100 g/Lに設定することによって、NO2吸着触媒層におけるNO2の吸着率がより高められる。また細孔の単位容積あたりのNO2選択還元触媒層の質量を100 g/L $\sim$ 250 g/Lに設定することによって、NO2選択還元触媒層におけるNO2の浄化率がより高められる。

# [0022]

請求項5に記載の排ガス浄化システムは、請求項3又は請求項4に記載の排ガス浄化システムにおいて、前記NO2選択還元触媒層の銀の担持量は、当該NO2選択還元触媒層の質量に対して1.5質量%以上、5質量%以下であることを特徴とする。

#### [0023]

この排ガス浄化システムによれば、 $NO_2$ 選択還元触媒層の銀の担持量を、当該 $NO_2$ 選択還元触媒層の質量に対して 1.5 質量%  $\sim 5$  質量%に設定することによって、 $NO_2$ 選択還元触媒層における  $NO_2$ の浄化率がより高められる。

# [0024]

請求項6に記載の排ガス浄化システムは、請求項1乃至請求項5のいずれかに記載の排ガス浄化システムにおいて、前記触媒ユニットの下流側にNOX選択還元触媒が装填されたNOX選択還元触媒ユニットが配置されたことを特徴とする

# [0025]

この排ガス浄化システムによれば、 $NO_2$ 選択還元触媒層で分解されなかった  $NO_2$ やプラズマリアクタで $NO_2$ に変換されなかった $NO_X$ が、 $NO_X$ 選択還元触

媒で分解されるので、NOXの浄化率がさらに高められる。

# [0026]

請求項7に記載の排ガス浄化システムは、請求項6に記載の排ガス浄化システムにおいて、前記NOx選択還元触媒は、多孔質担体に銀を担持させたものであり、前記NOx選択還元触媒の銀の担持量は、1.5質量%以上、5質量%以下であることを特徴とする。

# [0027]

この排ガス浄化システムによれば、NOX選択還元触媒の銀の担持量を1.5 質量%~5質量%に設定することによって、NOX選択還元触媒におけるNOXの 浄化率がさらに高められる。

# [0028]

# 【発明の実施の形態】

以下、本発明に係る排ガス浄化システムの一実施の形態について、適宜図面を 参照して詳細に説明する。

# [0029]

参照する図面において、図1は、本発明の実施の形態に係る排ガス浄化システムのブロック図、図2は、図1の排ガス浄化システムに使用される $NO_2$ 吸着還元触媒ユニットに装填される触媒部材を示す部分断面図、図3は、 $NO_2$ 選択還元触媒層中の銀の含有量と $NO_X$ 浄化率との関係を示すグラフ、図4は、図1の排ガス浄化システムに使用される $NO_X$ 選択還元触媒ユニットに装填される触媒部材を示す部分断面図である。

# [0030]

図1に示すように、排ガス浄化システム11は、排ガスを流通させる排気管12の上流側から下流側に向かって、プラズマリアクタ13と、NO2吸着還元触媒ユニット14と、NOX選択還元触媒ユニット15とをこの順番に備えている。また、この排ガス浄化システム11は、前記プラズマリアクタ13の上流側に配置される排気管12内に還元剤を供給する還元剤添加手段10と、この還元剤添加手段10及び前記NO2吸着還元触媒ユニット14と電気的に接続される還元剤供給制御装置9とを備えている。なお、NO2吸着還元触媒ユニット14は

、特許請求の範囲にいう「触媒ユニット」に相当する。

[0031]

(プラズマリアクタ)

プラズマリアクタ13は、酸素過剰雰囲気下で燃料を燃焼させて発生した排ガス排ガス中に含まれるNO2以外のNOxをプラズマでNO2に変換するものである。また、プラズマリアクタ13は、プラズマによって還元剤を励起してラジカルなどの活性種を生成するとともに、その酸化能を利用してPM(パティキュレート・マター)を酸化することも可能である。このプラズマリアクタ13としては、本発明の目的を達成するものであれば特に限定されるものではないが、コロナ放電、パルス放電、バリア放電形式のものが適用可能であり、PM分の酸化能をも考慮するとバリア放電形式のものが好ましい。なお、図1では1基のプラズマリアクタ13を配置しているが、2基以上のプラズマリアクタ13を直列又は並列に配置してもよい。

[0032]

(NO2吸着還元触媒ユニット)

NO2吸着還元触媒ユニット14は、複数の細孔を有する支持体に触媒を担持させた触媒部材を備えている。この触媒部材は、図2に示すように、支持体16と、この支持体16の細孔16aを取り囲む壁面(以下、細孔16aの内壁面という)に積層されたNO2吸着触媒層17と、このNO2吸着触媒層17上に積層されたNO2選択還元触媒層18とを備えている。

[0033]

支持体16としては、複数の細孔16aを有していれば特に制限はなく、例えば、コージエライト、ムライト、シリコンカーバイド(SiC)といった多孔質体や、ステンレスといった金属板をハニカム状に成形したもの等が挙げられる。

[0034]

NO<sub>2</sub>吸着触媒層 1 7 としては、例えば、多孔質担体にアルカリ金属、アルカリ土類金属及び希土類金属の少なくとも 1 種を担持させたものが挙げられる。

[0035]

このNO2吸着触媒層17に使用される多孔質担体としては、例えば、アルミ

ナの多孔質焼結体、シリカの多孔質焼結体、シリカ・アルミナの多孔質焼結体、 ゼオライト等が挙げられる。

# [0036]

前記アルカリ金属としては、例えば、リチウム、ナトリウム、カリウム等が挙 げられ、前記アルカリ土類金属としては、例えば、ベリリウム、マグネシウム、 カルシウム、ストロンチウム、バリウム等が挙げられ、前記希土類金属としては 、例えば、スカンジウム、イットリウム、ランタン、セリウム等が挙げられる。

### [0037]

このような $NO_2$ 吸着触媒層 1 7中のアルカリ金属やアルカリ土類金属、希土類金属の濃度は、処理すべき排ガス中の $NO_X$ の濃度に応じて適宜に設定することができる。

# [0038]

前記細孔16aの内壁面に形成する $NO_2$ 吸着触媒層17の厚みは、細孔16aの単位容積あたりの $NO_2$ 吸着触媒層17の質量に換算して、 $50g/L\sim100g/L$ が好ましい。なお、 $NO_2$ 吸着触媒層17の厚みが50g/Lを下回ると、この $NO_2$ 吸着触媒層17の厚みが100g/Lを超えるとができない場合がある。また、 $NO_2$ 吸着触媒層17の厚みが100g/Lを超えると、触媒部材の所定の開口度合を確保するために、この $NO_2$ 吸着触媒層17上に積層する $NO_2$ 選択還元触媒層18を薄くしなくてはならない。その結果、排ガス中の $NO_2$ で、 $NO_2$ の発触媒層17から脱離した $NO_2$ を十分に浄化することができない場合がある。

# [0039]

NO2選択還元触媒層18としては、多孔質担体に銀を担持させたものが好ましい。NO2選択還元触媒層18に使用される多孔質担体としては、前記NO2吸着触媒層17に使用したものと同様の多孔質担体が挙げられる。

# [0040]

銀は、還元剤によるNOxの分解反応を促進する触媒である。この銀の含有量は、NO2選択還元触媒層18の質量に対して1.5質量%以上5質量%以下の範囲内であることが好ましく、さらに2.0質量%以上、4.0質量%以下の範

囲内であることが好ましい。

# [0041]

この銀の濃度が1.5質量%を下回ると、プラズマリアクタ13から送出された $NO_2$ やプラズマリアクタ13で $NO_2$ に変換されなかった $NO_X$ 、 $NO_2$ 吸着触媒層17から脱離した $NO_2$ の浄化率が低下する場合がある。また、この銀の濃度が5質量%を上回ると、前記 $NO_2$ 等を浄化にするために使用される後記還元剤までもがこの銀によって優先的に消費されてしまい、 $NO_X$ の浄化率が低下する場合がある。

# [0042]

これは、図3に示すように、銀の含有量が1.5質量%を下回ると、 $NO_X$ の反応場所が少なくなるので、 $NO_X$ 浄化率が70%より下回ってしまい、 $NO_X$ の効果的な浄化が望めない傾向があるからである。一方、銀の含有量が5質量%を上回ると、 $NO_X$ を浄化するための還元剤までもが優先的に酸化されてしまい、その結果、 $NO_X$ 争化率が70%より下回ってしまい $NO_X$ の効果的な浄化が望めない傾向があるからである。さらに、銀の含有量が2.0質量%以上、4.0質量%以内では、 $NO_X$ 净化率は80%以上となるので好適に浄化することができる。

# [0043]

なお、 $NO_2$ 吸着触媒層 17及び $NO_2$ 選択還元触媒層 18の合計の厚みは、支持体 16の細孔 16 a の単位容積あたりの $NO_2$ 吸着触媒層 17及び $NO_2$ 選択還元触媒層 18の合計の質量に換算して、150 g / L  $\sim 350$  g / L が好ましい

# [0044]

(NOX選択還元触媒ユニット)

NOX選択還元触媒ユニット15は、複数の細孔を有する支持体に触媒を担持させた触媒部材を備えている。この触媒部材は、図4に示すように、支持体16と、この支持体16の細孔16aを取り囲む細孔16aの内壁面に積層されたNOx選択還元触媒層19を備えている。このNOX選択還元触媒ユニット15は、NO2吸着還元触媒ユニット14を通過した排ガス中に含まれる残余のNOxを

浄化するためのものである。

# [0045]

支持体16としては、NO2吸着還元触媒ユニット14に使用したものと同様のものを使用することができる。

NOx 選択還元触媒層19は、NO2吸着還元触媒ユニット14に使用したNO2選択還元触媒層18と同様に構成することができるが、その厚みは、支持体16の細孔16aの単位容積あたりのNOx 選択還元触媒層19の質量に換算して、150g/L~300g/Lが好ましい。なお、このNOx 選択還元触媒層19は、特許請求の範囲にいう「NOx 選択還元触媒|に相当する。

# [0046]

#### (還元剤供給装置)

還元剤添加手段10は、前記プラズマリアクタ13の上流側の排気管12内に 還元剤を供給するためのものである。この還元剤添加手段10は、例えば、エン ジンの配管内への燃料を噴射するために使用される公知の燃料噴射機構やポスト インジェクション機構等で構成することができる。

#### [0047]

また、この還元剤添加手段10は、次に説明する還元剤供給制御装置9から出力される還元剤供給命令信号によって還元剤を供給するとともに、還元剤供給制御装置9から出力される還元剤供給停止命令信号によって還元剤の供給を停止するように構成されている。

なお、この還元剤添加手段10から供給される還元剤には、例えば、ディーゼルエンジンの燃料(軽油)といった炭化水素ガス等が使用されればよい。

# [0048]

#### (還元剤供給制御装置)

還元剤供給制御装置9は、還元剤添加手段10と電気的に接続されるとともに、前記NO2吸着還元触媒ユニット14と電気的に接続されている(図1参照)。この還元剤供給制御装置9は、前記NO2吸着還元触媒ユニット14に配設された図示しない温度センサから出力される温度検出信号に基づいて、還元剤添加手段10が還元剤を供給するタイミングを制御するように構成されている。具体

的にいうと、この還元剤供給制御装置 9 は、前記温度検出信号に基づいて特定したNO2選択還元触媒層 1 8 の温度が、この層 1 8 のNOxの浄化温度に達していないと判断したときには、還元剤添加手段 1 0 に向けて還元剤供給停止命令信号を出力し、これとは逆に、浄化温度に達していると判断したときには、還元剤供給命令信号を出力するように構成されている。

# [0049]

次に、適宜に図面を参照しながら本発明に係る排ガス浄化システムの動作について説明しつつ、この排ガス浄化システムを使用した排ガスの浄化方法について説明する。

参照する図面において、図5は、NO2選択還元触媒層が浄化温度に達する前の排気ガス成分の挙動を示す概念図、図6は、NO2選択還元触媒層が浄化温度に達した後の排気ガス成分の挙動を示す概念図である。

# [0050]

まず、この排ガス浄化システム11では、エンジンを起動させることによってプラズマリアクタ13の電源がオンになるとともに、このプラズマリアクタ13によって排ガス中のNO2以外のNOxがNO2に変換される。このとき還元剤供給制御装置9は、前記温度センサから出力される温度検出信号に基づいてNO2選択還元触媒層18の温度が浄化温度に達しているか否かを判断する。ここではNO2選択還元触媒層18の温度が浄化温度に達していない場合を想定してさらに説明をすすめると、還元剤供給制御装置9は、前記温度検出信号に基づいて還元剤供給停止命令信号を還元剤添加手段10に向けて出力する。そして、この還元剤供給停止命令信号を受信した還元剤添加手段10は、還元剤を供給しない。つまりエンジン起動前の還元剤添加手段10の状態が維持される。

#### [0051]

その一方で、プラズマリアクタ13を通過した排ガスに含まれる $NO_2$ が前記  $NO_2$ 吸着還元触媒ユニット14に到達すると、この $NO_2$ は、図5に示すように、支持体16上に形成された $NO_2$ 選択還元触媒層18を介して $NO_2$ 吸着触媒層 17に移行する。そして、移行した $NO_2$ は、 $NO_2$ 吸着触媒層 17に吸着される

# [0052]

次に、エンジンの起動後、排気ガスの温度が高まってNO2選択還元触媒層18が浄化温度に達すると、還元剤供給制御装置9は、前記温度センサからの温度検出信号に基づいて還元剤供給命令信号を還元剤添加手段10に向けて出力する。そして、この還元剤供給命令信号を受信した還元剤添加手段10は、還元剤(HC)をプラズマリアクタ13の上流側の配管12内に供給する。供給された還元剤(HC)は、プラズマリアクタ13で励起されるとともに、このプラズマリアクタ13からNO2吸着還元触媒ユニット14に向けて送出される。

# [0053]

その一方で、 $NO_2$ 吸着還元触媒ユニット 14 に到達した還元剤(HC)は、図 6 に示すように、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 内に取り込まれる。そして、還元剤(HC)が、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 と $NO_2$ 吸着触媒層 17 との接触面近傍に到達すると、この接触面近傍に $NO_2$ 吸着触媒層 17 から熱拡散した $NO_2$ は、この還元剤(HC)と反応することによって分解し、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 中に窒素ガス( $N_2$ )と水( $H_2O$ )と二酸化炭素( $CO_2$ )を生起させる。そして、これら窒素ガス( $N_2$ )、水( $H_2O$ )及び二酸化炭素( $CO_2$ )は、排ガス中に放散される。その一方で、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 と $NO_2$ 吸着触媒層 17 との接触面近傍で $NO_2$ が消費されると、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 と $NO_2$ 吸着触媒層 17 との間には $NO_2$ の濃度勾配が形成される。その結果、 $NO_2$ 吸着触媒層 17 に吸着された $NO_2$ は、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 に向けて効率よく移行するとともに、前記したと同様に、還元剤(HC)と反応することによって分解して浄化されていく。

# [0054]

浄化される。

# [0055]

また、本実施の形態に係る排ガス浄化システムでは、 $NO_2$ 吸着還元触媒ユニット 1.4 を通過した排ガスが $NO_X$ 選択還元触媒ユニット 1.5 に到達すると、排ガスに含まれる残余の還元剤(HC)及び残余の $NO_X$ 、すなわち $NO_2$ 選択還元触媒層 1.8 で分解されなかった $NO_2$ やプラズマリアクタ 1.3 で $NO_2$ に変換されなかった $NO_X$ が、 $NO_X$  選択還元触媒層 1.9(図 4 参照)と接触し、あるいはこの層 1.9 内に取り込まれる。そして、これら残余の還元剤(HC)と残余の $NO_X$ とが反応しあうことによって、窒素( $N_2$ )と水( $N_2$ )と水( $N_2$ )と二酸化炭素( $N_3$ )とに分解される。

#### [0056]

このような排ガス浄化システム 11によれば、排ガスに含まれる  $NO_2$ 以外の  $NO_X$ がプラズマリアクタ 13 で  $NO_2$ に変換されるとともに、エンジンの起動後、  $NO_2$ 選択還元触媒層 18 が、まだ  $NO_2$ の浄化温度に達していない場合には、  $NO_2$ が  $NO_2$ 吸着触媒層 17 に吸着される。したがって、この排ガス浄化システムによれば、  $NO_2$ 選択還元触媒層 18 が、まだ浄化温度に達していない場合でも  $NO_2$ の放出量を低減することができる。

### [0057]

また、この排ガス浄化システム 11では、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18が、まだ浄化温度に達していない場合には、変換した $NO_2$ を吸着させることによって、 $NO_X$ の放出を防止することができるので、 $NO_X$ の浄化に必要な還元剤の供給を停止することができる。したがって、この排ガス浄化システム 11によれば、還元剤の使用量を低減することができる。

#### [0058]

そして、この排ガス浄化システム 11では、導入される排ガスの熱で $NO_2$ 選択還元触媒層 18の温度が浄化温度まで高められたときに、 $NO_2$ 吸着触媒層から  $NO_2$ 選択還元触媒層 18 側に向けて熱拡散した  $NO_2$ は、還元剤添加手段 10 から供給された還元剤と反応して分解する。そして、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 では、この  $NO_2$ の分解によって  $NO_2$ が消費されるため、 $NO_2$ 吸着触媒層 17

とNO2選択還元触媒層 1 8 との間には、NO2の濃度勾配が形成される。したがって、NO2吸着触媒層 1 7 に吸着されたNO2は、効率よくNO2選択還元触媒層 1 8 に移行するので、NO2吸着触媒層 1 7 には、吸着したNO2が蓄積しない。したがって、NO2吸着触媒層 1 7 にあらたに吸着されるNO2量が増加するので、NO2の浄化率が増加する。

# [0059]

この排ガス浄化システム 11 では、前記  $NO_2$ 選択還元触媒層 18 が表側に位置しているので、この排ガス浄化システム 11 に導入された排ガスに効率よく晒される。したがって、この排ガス浄化システム 11 によれば、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 の温度が浄化温度まで高められたときに、排ガス中の  $NO_2$ は効率よく分解される。

#### [0060]

この排ガス浄化システム 11 によれば、 $NO_2$ 吸着触媒層 17が、多孔質担体で構成されているので、 $NO_2$ 吸着触媒層 17 への $NO_2$ の吸着、 $NO_2$ 吸着触媒層 17 から  $NO_2$  選択還元触媒層 18 への  $NO_2$  の移行及 V の V の分解物の V の 選択還元触媒層 V 3 からの放散が良好に行われるので、V 3 の浄化率がより高められる。

#### [0061]

この排ガス浄化システム 11 によれば、細孔 16 a の単位容積あたりの  $NO_2$  吸着触媒層 17 の質量を 50 g / L  $\sim$  100 g / L に設定することによって、  $NO_2$  吸着触媒層 17 における  $NO_2$  の吸着率がより高められる。また細孔 16 a の単位容積あたりの  $NO_2$  選択還元触媒層 18 の質量を 100 g / L に設定することによって、  $NO_2$  選択還元触媒層 18 における  $NO_2$  の浄化率がより高められる。

# [0062]

この排ガス浄化システム 11 によれば、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 の銀の担持量を、当該 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 の質量に対して 1.5 質量%  $\sim 5$  質量% に設定することによって、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 における  $NO_2$ の浄化率がより高められる。

# [0063]

この排ガス浄化システム 11 によれば、 $NO_2$ 選択還元触媒層 18 で分解されなかった  $NO_2$ やプラズマリアクタで  $NO_2$ に変換されなかった  $NO_X$ が、 $NO_X$  選択還元触媒ユニット 15 で分解されるので、 $NO_X$ の浄化率がさらに高められる。

# [0064]

この排ガス浄化システム 11 によれば、 $NO_X$ 選択還元触媒層 19 の銀の担持量を 1.5 質量%  $\sim 5$  質量%に設定することによって、 $NO_X$ 選択還元触媒層 19 のおける  $NO_X$ の浄化率がさらに高められる。

[0065]

#### 【実施例】

以下、本発明を実施例に基づいてさらに具体的に説明する。

[0066]

#### (実施例1)

(1) NO2吸着還元触媒ユニットに使用する触媒部材Aの製造

Na-USY型ゼオライト100g、硝酸カリウム133g及び純水1000gをセパラブルフラスコに入れ、これを90 $^{\circ}$ に加熱しながら14時間撹拌した後にこれを3過した。そして、得られた固形分を純水で洗浄した後、150 $^{\circ}$ で2時間乾燥させ、次いで、これを400 $^{\circ}$ で12時間、マッフル炉で焼成することによって、Kイオン交換USY型ゼオライト粉末を得た。なお、このゼオライト粉末のカリウムのイオン交換率は75%であった。

# [0067]

次に、前記ゼオライト粉末90g、アルミナバインダ( $A1_2O_3$ 濃度:20質量%)50g及び純水150gを、アルミナボールとともにポットに入れて、これらを12時間、湿式粉砕することによってスラリ状触媒を調製した。

# [0068]

得られたスラリ状触媒に、ハニカム体積が $30\,\mathrm{mL}$ であり、単位面積あたりの細孔の密度が $62.0\,\mathrm{tm}/\mathrm{cm}^2$ ( $400\,\mathrm{tm}/\mathrm{er}$ 方インチ)であり、細孔の開口径が $152\,\mu\,\mathrm{m}$ (6ミル)のコージエライト製ハニカム支持体を浸漬させた

。次いで、このハニカム支持体をスラリ状触媒から取り出して、ハニカム支持体に付着した過剰分のスラリ状触媒をエア噴霧により除去した後、ハニカム支持体を150℃で1時間乾燥させた。そして、この操作を繰り返すことによって、ハニカム支持体の細孔の内壁面に所定の厚みのNO2吸着触媒層17(図2参照)を形成させた後、これをマッフル炉にて500℃で2時間焼成した。なお、このようにウォッシュコート法で形成したNO2吸着触媒層17(ウォッシュコート)の厚みは、細孔の単位容積あたりのNO2吸着触媒層の質量に換算して、50g/Lであった。以下、この換算厚みを単に「ウォッシュコート量」という。

# [0069]

次に、硝酸銀4.72g、ベーマイト130g及び純水1000gをナス型フラスコに入れ、ロータリエバポレータで余分な水分を除去した後、得られた固形分を200℃で2時間乾燥させた後、マッフル炉にて600℃で2時間焼成することによって銀/アルミナ触媒粉末を得た。

# [0070]

次に、この銀/アルミナ触媒粉末90g、アルミナバインダ(A  $1_2$   $O_3$  濃度: 2 0 質量%) 5 0 g 及び純水 1 5 0 g を、アルミナボールとともにポットに入れて、これらを 1 2 時間、湿式粉砕することによってスラリ状触媒を調製した。

#### [0071]

得られたスラリ状触媒に、NO2吸着触媒層17を形成した前記ハニカム支持体を浸漬させた。次いで、このハニカム支持体をスラリ状触媒から取り出して、ハニカム支持体に付着した過剰分のスラリ状触媒をエア噴霧により除去した後、ハニカム支持体を150℃で1時間乾燥させた。そして、この操作を繰り返すことによって、NO2吸着触媒層17上にNO2選択還元触媒層18(図2参照)を形成させた後、これをマッフル炉にて500℃で2時間焼成することにより、NO2吸着還元触媒ユニットに使用する触媒部材Aを製造した。なお、このNO2選択還元触媒層18のウォッシュコート量は、100g/Lであり、NO2吸着触媒層17及びNO2選択還元触媒層18の合計の厚みを示す全ウォッシュコート量は、150g/Lであった。また、NO2選択還元触媒層18中の銀の担持量(濃度)は、4.1g/L(ウォッシュコート量に対する銀の濃度:2.7質量

%)であった。

# [0072]

(2) NOX選択還元触媒ユニットに使用する触媒部材Bの製造

硝酸銀 4. 72g、ベーマイト 130g及び純水 1000gをナス型フラスコに入れ、ロータリエバポレータで余分な水分を除去した後、得られた固形分を 20000℃で 2時間乾燥させ、さらにマッフル炉にて 6000℃で 2時間焼成することによって銀/アルミナ触媒粉末を得た。

# [0073]

次に、この銀/アルミナ触媒粉末90g、アルミナバインダ( $A1_2O_3$ 濃度: 20質量%) 50 g及び純水150 gを、アルミナボールとともにポットに入れて、これらを12時間、湿式粉砕することによってスラリ状触媒を調製した。

# [0074]

得られたスラリ状触媒に、ハニカム体積が $30\,\mathrm{mL}$ であり、単位面積あたりの細孔の密度が62.0セル/ $c\,\mathrm{m}^2$ (400セル/平方インチ)であり、細孔の開口径が $152\,\mu\,\mathrm{m}$ (6ミル)のコージエライト製ハニカム支持体を浸漬させた。次いで、このハニカム支持体をスラリ状触媒から取り出して、ハニカム支持体に付着した過剰分のスラリ状触媒をエア噴霧により除去した後、ハニカム支持体を $150\,\mathrm{C}$ で1時間乾燥させた。そして、この操作を繰り返すことによって、ハニカム支持体の細孔の内壁面に所定の厚みのNOx選択還元触媒層 19(図4参照)を形成させた後、これをマッフル炉にて $500\,\mathrm{C}$ で2時間焼成することにより、NOx選択還元触媒ユニットに使用する触媒部材 Bを製造した。なお、このNOx選択還元触媒層 19のウォッシュコート量は、 $150\,\mathrm{g}/\mathrm{L}$ であった。また、NOx選択還元触媒層 19中の銀の担持量(濃度)は、 $4.1\,\mathrm{g}/\mathrm{L}$ (ウォッシュコート量に対する銀の濃度: $2.7\,\mathrm{g}$ 量%)であった。

# [0075]

#### (3) 排ガス浄化システムの構成

実施例1の排ガス浄化システムの構成を図7 (a) に示す。この排ガス浄化システムは、配管12の上流側から下流側に向けて、プラズマリアクタ、NO2吸着還元触媒ユニット及びNOx 選択還元触媒ユニットをこの順番で備えている。

そして、プラズマリアクタの上流側の配管 1 2 には、この排ガス浄化システムに導入されるガスを所定の温度まで加熱するための加熱炉が配設され、導入されたガスの排出口には、ガス組成の分析計が配置されるとともに、プラズマリアクタの上流側の配管 1 2 には、HC(還元剤)が下記の所定量で添加されるようになっている。

# [0076]

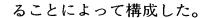
この排ガス浄化システムに使用したプラズマリアクタは、図8に示すように、所定間隔で順に並設された金属電極71、72、73、74、75、76のうち、金属電極72、73、74、75、76の金属電極71側の表面が誘電体72a、73a、74a、75a、76aでそれぞれ被覆されている。金属電極71、72、73、74、75、76は、1.0mm×20mm×50mmのSUS316製板状体で形成されている。誘電体72a、73a、74a、75a、76aは、金属電極72、73、74、75、76上に厚み0.5mmで形成されている。なお、金属電極71と誘電体72a、金属電極72と誘電体73a、金属電極73と誘電体74a、金属電極74と誘電体75aおよび金属電極75と誘電体76aの間隔は、それぞれ0.5mmとした。

#### [0077]

このプラズマリアクタ70では、金属電極71、73、75に、電圧7.6kV、正弦波200MHzの交流電流を入力するとともに、金属電極72、74、76を接地することによって、誘電体72a、73a、74a、75a、76aと金属電極71、72、73、74、75との間でプラズマが発生するようになっている。なお、本実施の形態では、金属電極71、73、75に交流電流を入力するときの電力を3.1Wに設定することによって、電界強度が7.6kV/mmとなるように、そして電力密度が1.2W/сm³となるように調整されている。

# [0078]

NO2吸着還元触媒ユニットは、本実施例1で製造した前記触媒部材Aを所定のケーシング内に配設することによって構成した。また、NOx選択還元触媒ユニットは、本実施例1で製造した前記触媒部材Bを所定のケーシング内に配設す



# [0079]

# (4) 排ガス浄化システムの評価試験

#### [0080]

この評価試験では、180  $\mathbb{C}$ に維持した前記モデルガスAを排ガス浄化システムに100 秒間導入するとともに、この排ガス浄化システムから排出されるガス中のNOx量を分析計(図7(a) 参照)で測定することにより、前記 $NO_2$ 吸着触媒層に吸着された $NO_2$ 量を算出した。そして、この $NO_2$ 量に基づいて100 秒間導入されたモデルガスAに含まれるNOに対する $NO_2$ 吸着率を算出した。その結果を図9に示す。

# [0081]

次に、排ガス浄化システムのサイクルテストを行った。このサイクルテストでは、前記NO2吸着率測定試験と同様に、180  $\mathbb{C}$  に維持した前記モデルガスAを排ガス浄化システムに100 秒間導入した後、導入するモデルガスAを350  $\mathbb{C}$  まで昇温するとともに、この350  $\mathbb{C}$  を維持しながらノルマルヘキサデカン( $\mathbb{C}_{16}$   $\mathbb{H}_{34}$ )2000  $\mathbb{P}_{10}$   $\mathbb{E}_{10}$   $\mathbb{E}_{10}$  を排ガス浄化システムに導入した。そして、これらの工程を1 サイクルとし、このサイクルを複数回繰り返してそのサイクルごとの前記NO2吸着触媒層における $\mathbb{N}_{10}$   $\mathbb{N}_{10}$ 

# [0082]

次に、排ガス浄化システムのNOx 浄化率の測定試験を行った。この評価試験には、一酸化窒素(NO)200ppm、ノルマルヘキサデカン( $nC_{16}H_{34}$ )2000ppm(炭素換算)、一酸化炭素(CO)1100ppm、二酸化炭素

 $(CO_2)$  4 体積%、酸素  $(O_2)$  1 5 体積%、水  $(H_2O)$  4 体積%及び窒素  $(N_2)$  残部で構成されたモデルガス B を使用した。なお、モデルガス B 中の各成分の濃度は、25  $\mathbb C$ 、1013 h P a (1気圧)のときの値である。

#### [0083]

この評価試験では、350  $\mathbb{C}$ の前記モデルガスBを排ガス浄化システムに導入するとともに、この排ガス浄化システムから排出されるガス中のNOx量を分析計 90 (図 7 (a)参照)で測定した。そして、次の式 (1)を用いて、この排ガス浄化システムのNOx 浄化率を算出した。なお、測定開始直後のNOx 浄化率を最大NOx 浄化率とした。その結果を図 11 に示す。

[0084]

# 【数1】

[0085]

(実施例2)

NO2吸着触媒層 17のウォッシュコート量を、150 g/Lから100 g/Lに変更した以外は、実施例 1 と同様にして排ガス浄化システムを構成するとともに、実施例 1 と同様にしてNO2吸着率の測定試験を行った。その結果を図 9 に示す。

[0086]

(実施例3)

NO2吸着触媒層 1700 ウォッシュコート量を、150 g/Lから20 g/L に変更した以外は、実施例 1 と同様にして排ガス浄化システムを構成するとともに、実施例 1 と同様にしてNO2吸着率の測定試験を行った。その結果を図9 に示す。

[0087]

(実施例4)

NO2選択還元触媒層18のウォッシュコート量を、100g/Lから150 g/Lに変更した以外は、実施例1と同様にして排ガス浄化システムを構成する とともに、実施例1と同様にしてNOx 浄化率の測定試験を行った。その結果を図11に示す。

[0088]

(実施例5)

NO2選択還元触媒層 1800 ウォッシュコート量を、100 g/Lから 80 g / Lに変更した以外は、実施例 1 と同様にして排ガス浄化システムを構成するとともに、実施例 1 と同様にして 1 NOx 浄化率の測定試験を行った。その結果を図 1 1に示す。

[0089]

(比較例)

(1) 実施例1のNO<sub>2</sub>吸着還元触媒ユニットに代えて使用するNO<sub>2</sub>吸着触媒 ユニットの触媒部材Cの製造

実施例1の $NO_2$ 吸着触媒層17の形成工程と同様にして、実施例1と同様のハニカム支持体の細孔壁面にウォッシュコート量100 g/Lの $NO_2$ 吸着触媒層17のみを形成することによって、触媒部材Cを製造した。

[0090]

(2) 排ガス浄化システムの構成

比較例の排ガス浄化システムの構成を図7(b)に示す。この排ガス浄化システムは、実施例1~実施例5の排ガス浄化システムにおいて、前記NO2吸着還元触媒ユニットに代えて、前記触媒部材Cを所定のケーシング内に配設したNO2吸着触媒ユニットを使用した以外は、実施例1~5の排ガス浄化システムと同様に構成した。

[0091]

(3) 排ガス浄化システムの評価試験

比較例の排ガス浄化システムについて、実施例1と同様にしてサイクルテスト及び最大NOx 浄化率の測定試験を行った。その結果をそれぞれ図10及び図11に示す。

[0092]

実施例1~実施例5に係るNO2吸着触媒層17及びNO2選択還元触媒層18

の組成等並びに比較例に係るNO<sub>2</sub>吸着触媒層の組成等を表1にまとめて示す。

[0093]

【表1】

· .					••			, 1				[			
比較例	100	0	20		100		2.7		1		ı		1		4
実施例 5	100	133	20		20		0		130	4.72	50		80		2.7
実施例 4	100	133	20		20		0		130	4.72	50		150		2.7
実施例 3	100	133	20		20		0		130	4.72	90		100		2.7
実施例 2	100	133	20		100		0		130	4.72	20		100		2.7
実施例 1	100	133	20		20	-	0	-	130	4.72	20		100		2.7
	Na-USY 型セブオライト(g)	硝酸加/ウム(g)	アルミナバ・インタ (g)	NO <sub>2</sub> 吸着触媒層の換算厚み	(ウォッシュコート量)	(g/L)	銀の含有量 (質量%)		~~~~{\}(g)	硝酸銀(g)	ブルミナバ・インタ゛ (g)	NO <sub>2</sub> 選択還元触媒層の換算	厚み(ウォッシュコート量)	(g/L)	銀の含有量(質量%)
	NO <sub>2</sub> 吸着触媒層								NO <sub>2</sub> 選択還元触媒層						

[0094]

(実施例1乃至実施例5に係る排ガス浄化システムの評価結果)

図9に示すように、ウォッシュコート量が50g/L以上の $NO_2$ 吸着触媒層 1.7を備える排ガス浄化システムは、 $NO_2$ 吸着率が優れている。したがって、この排ガス浄化システムは、排ガス温度が $NO_2$ 選択還元触媒層 1.8の浄化温度 より低い、例えばエンジンの起動し始めた時期における $NO_X$ の排出をより効率 的に防止することができる。

# [009.5]

図10に示すように、NO2吸着触媒層17にNO2選択還元触媒層18が積層された触媒部材を有する排ガス浄化システム(実施例1)は、NO2吸着触媒層のみの触媒部材を有する排ガス浄化システム(比較例)に比較して、繰返使用されても、NO2吸着触媒層におけるNO2吸着率が低下することがない。このことは、NO2吸着触媒層17がNO2選択還元触媒層18に接触していることによって、NO2吸着触媒層17に吸着されたNO2が、NO2選択還元触媒層18との濃度勾配によってNO2選択還元触媒層18に移行するとともに、このNO2選択還元触媒層18でNO2が分解されるため、NO2吸着触媒層17に分解されないNO2が蓄積しないことによるものと考えられる。

#### [0096]

図11に示すように、ウォッシュコート量が100g/L以上のNO2選択還元触媒層18を備える排ガス浄化システムは、最大NOx浄化率に優れている。したがって、この排ガス浄化システムは、効率よくNOxを浄化することができる。

# [0097]

以上、本発明の排ガス浄化システムを実施の形態に基づいて具体的に説明したが、本発明は、この実施の形態に何ら制限されるものではない。

# [0098]

例えば、本実施の形態に係る排ガス浄化システム11では、支持体16の細孔16aの内壁面に沿って広がるように $NO_2$ 吸着触媒層17を形成するとともに、この $NO_2$ 吸着触媒層17上に $NO_2$ 選択還元触媒層18を積層したが、本発明の排ガス浄化システムは、これに限定されるものではなく、支持体16の細孔の

内壁面に沿って広がるようにNO2選択還元触媒層18を形成するとともに、このNO2選択還元触媒層18上にNO2吸着触媒層17を積層してもよい。

# [0099]

また、本実施の形態に係る排ガス浄化システムでは、還元剤供給制御装置 9 が、還元剤添加手段 1 0 と、NO 2 吸着還元触媒ユニット 1 4 の図示しない温度センサとのみ接続されているが(図 1 参照)、本発明の排ガス浄化システムは、これに限定されるものではなく、NO x 選択還元触媒ユニット 1 5 にその温度を検出する温度センサを設けるとともに、還元剤供給制御装置 9 が、その温度センサと電気的に接続されていてもよい。この排ガス浄化システムでは、還元剤供給制御装置 9 を、NO x 選択還元触媒ユニット 1 5 の NO x 選択還元触媒層 1 9 が浄化温度に達しているか否かを判断するように、そしてその判断に応じて還元剤供給停止命令信号又は還元剤供給命令信号を還元剤添加手段 1 0 に向けて出力するように構成すればよい。

# [0100]

また、本実施の形態に係る排ガス浄化システムでは、NOX選択還元触媒ユニット15に使用する触媒部材に銀を担持させたが、本発明の排ガス浄化システムは、これに限定されるものではなく、銀に代えて白金、パラジウム、イリジウム等を触媒部材に担持させてもよい。

### [00101]

#### 【発明の効果】

本発明の排ガス浄化システムによれば、排ガス中のNOXを効率よく浄化することができる。

# 【図面の簡単な説明】

# 【図1】

本発明の実施の形態に係る排ガス浄化システムのブロック図である。

# 【図2】

図1の排ガス浄化システムに使用される $NO_2$ 吸着還元触媒ユニットに装填する触媒部材を示す部分断面図である。

#### 【図3】

NO2選択還元触媒層中の銀の含有量とNOX浄化率との関係を示すグラフである。

# 【図4】

図1の排ガス浄化システムに使用されるNOX選択還元触媒ユニットに装填する触媒部材を示す部分断面図である。

# 【図5】

NO<sub>2</sub>選択還元触媒層が浄化温度に達する前の排気ガス成分の挙動を示す概念 図である。

# 【図6】

NO<sub>2</sub>選択還元触媒層が浄化温度に達した後の排気ガス成分の挙動を示す概念 図である。

#### 【図7】

図7 (a)は、実施例1乃至実施例5の排ガス浄化システムの概念図、図7 (b)は、比較例の排ガス浄化システムの概念図である。

# 【図8】

実施例1乃至実施例5の排ガス浄化システムに使用するプラズマリアクタの模式図である

#### 【図9】

実施例1、実施例2及び実施例3の排ガス浄化システムにおいて、NO2吸着 触媒層のウォッシュコート量に対するNO2吸着率の関係を示すグラフである。

#### 【図10】

実施例1及び比較例の排ガス浄化システムについて行ったサイクルテストの試験結果を示すグラフである。

# 【図11】

実施例1、実施例4、実施例5及び比較例の排ガス浄化システムにおいて、NO2選択還元触媒層のウォッシュコート量に対する最大NOx吸着率の関係を示すグラフである。

# 【符号の説明】

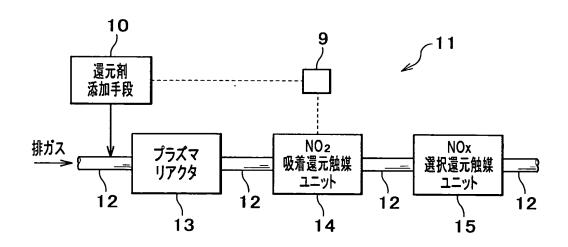
11 排ガス浄化システム

- 13 プラズマリアクタ
- 14 NO2吸着還元触媒ユニット(触媒ユニット)
- 15 NOx選択還元触媒ユニット
- 16 還元剤供給装置
- 17 NO2吸着触媒層(触媒)
- 18 NO2選択還元触媒層(触媒)
- 19 NO<sub>X</sub>選択還元触媒層(NO<sub>X</sub>選択還元触媒)

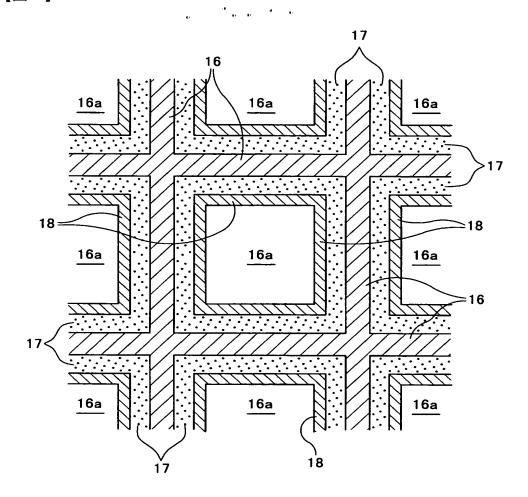
【書類名】

図面

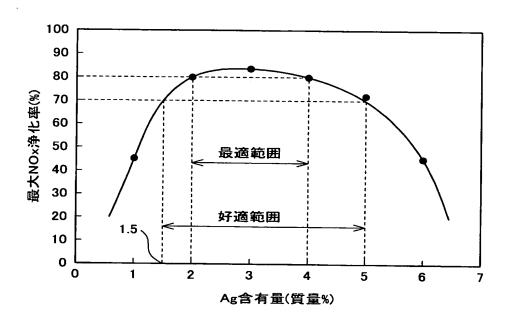
【図1】



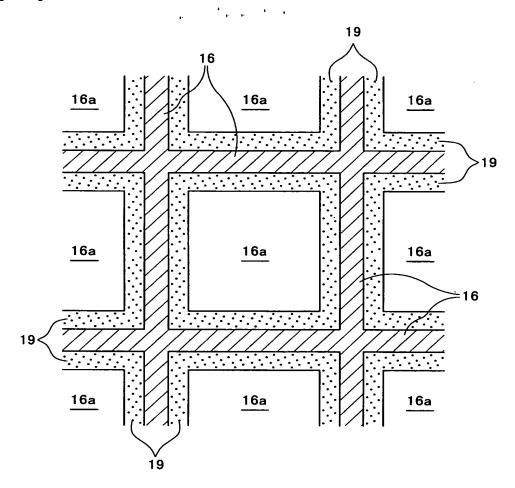
【図2】



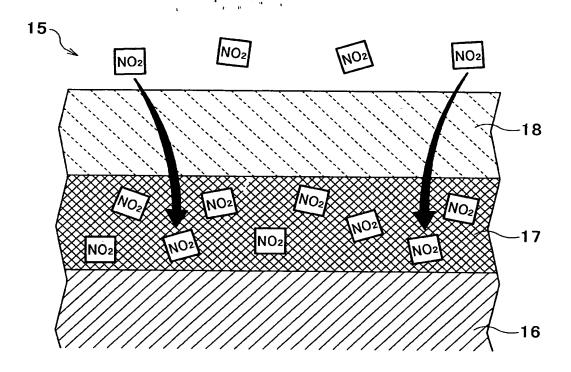
【図3】



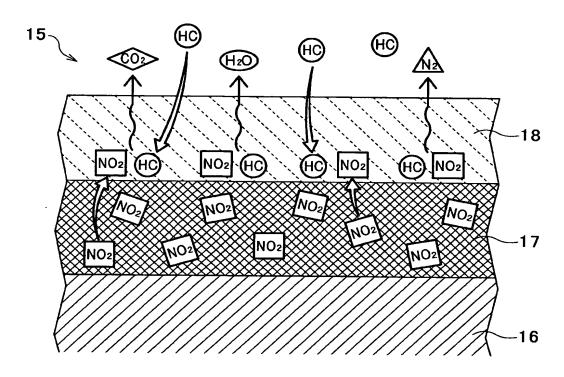
【図4】



【図5】

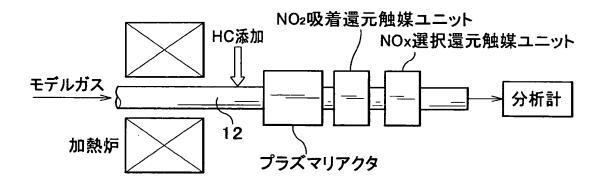


【図6】

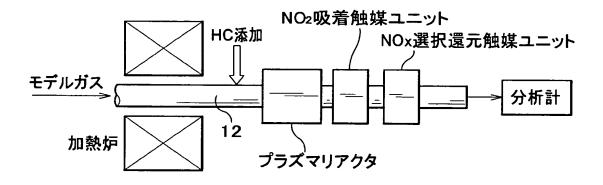


【図7】

(a)



# (b)



【図8】

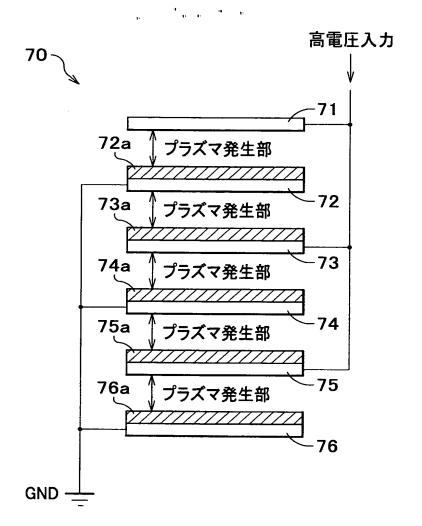
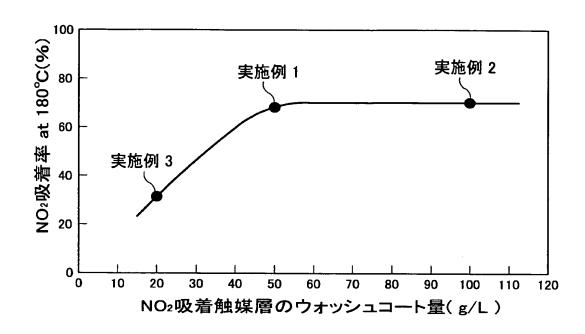
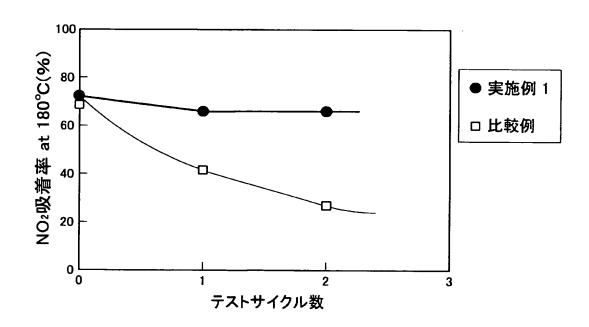


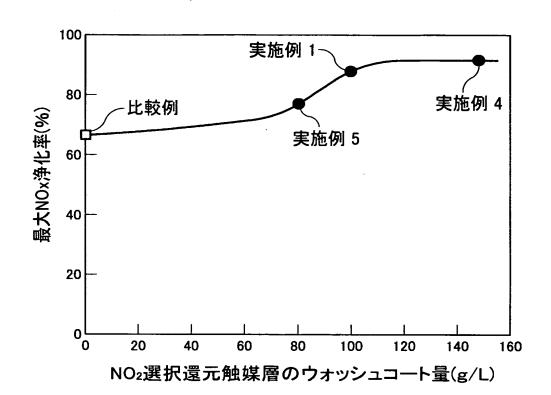
図9]



【図10】



【図11】



1 a a

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 排ガス中のNOXを効率よく浄化することができる排ガス浄化システムを提供する。

【解決手段】 排ガスの流通経路の上流側から下流側に向かって、プラズマリアクタ13と、前記排気ガス中のNO $\chi$ に作用する触媒が装填されたNO $_2$ 吸着触媒還元ユニット14とをこの順番に備えるとともに、前記プラズマリアクタ13の上流側に還元剤を供給する還元剤供給装置16を備える排ガス浄化システムであって、前記触媒は、NO $_2$ 吸着触媒層と、このNO $_2$ 吸着触媒層に接触するNO $_2$  選択還元触媒層とを有する。

【選択図】 図1

,出,願,人,履 歴 情 報

識別番号

[000005326]

1. 変更年月日

[変更理由] 住 所 1990年 9月 6日

新規登録

東京都港区南青山二丁目1番1号

氏 名 本田技研工業株式会社